

RÉPUBLIQUE FRANÇAISE

MINISTERE DE L'INDUSTRIE

INSTITUT NATIONAL DE LA PROPRIÉTÉ INDUSTRIELLE

18 1 The second second

### COPIE OFFICIELLE

ZWCENT ZWCENT ZWCENT

LE DOCUMENT CI-ANNEXÉ EST LA COPIE CERTIFIÉE CONFORME, D'UNE DEMANDE DE TITRE DE PROPRIÉTÉ INDUSTRIELLE ENREGISTRÉE A L'INSTITUT NATIONAL DE LA PROPRIÉTÉ

INDUSTRIELLE PUBLIE

LE TITRE A ÉTÉ

5 Pout 1983

ETABLIE A PARIS, LE ... 2 3 MARS 1988

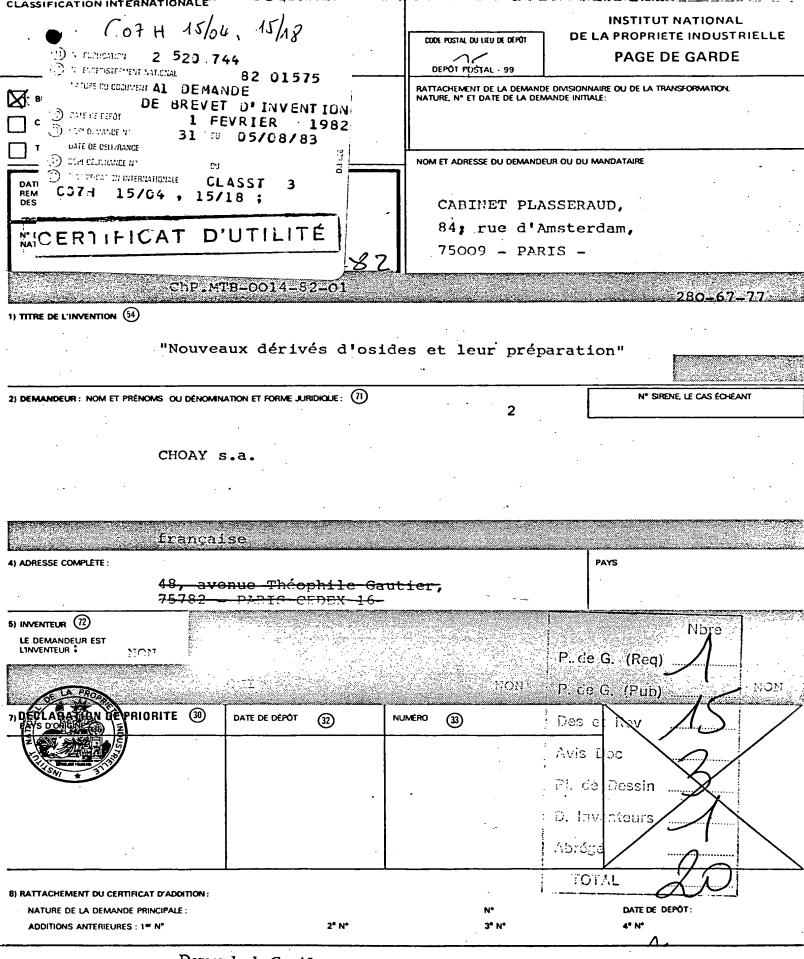
Pour le Chef de Service Directeur de l'Institut national de la propriété industrielle

Y. CAMPENON

BA 854 / 060481

IMPI	HIUI WATIUWA	L DE LA PROPRI	<del></del>	26 bis, rue de Leningrad, 75800 Pans Cedex U8
DEMANDE DE		÷	OEPO1 P757AL 299	DUPLICATA DE LA REQUETE
(voir case cochée)	. —		RATTACHEMENT DE LA DEMAN	DE DIVISIONNAIRE OU DE LA TRANSFORMATION
X STREVET D'INVENTION		T D'ADDITION	NATURE, N° ET DATE DE LA DE	MANDE INITIALE
CERTIFICAT D'UTILITÉ	<u>.                                    </u>	DIVISIONNAIRE		
TRANSFORMATION D'UNE DEN	MANDE DE BREVET EUROPÉI	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	NOM ET ADRESSE DU DEMAND	DEUR OU DU MANDATAIRE
DATE DE REMISE DES PIÈCES / FEV  N° D'ENREGISTREMENT	DATE DE DEPOT		CABINET PL 84; rue d'	
82 0157	5 Ol	-07-82	75009 <b>–</b> PA	RIS -
RÉFÉRENCE DU DEMANDEUR OU DU MANDATAIRE :	ChP.MTB-00	14-82-01	DATE DU POUVOIR GÉNÉRAL E DE TELEPHONE DU DEMANDEL	
1) TITRE DE L'INVENTION				
	"Nouveaux d	érivés d'osi	des et leur pré	paration"  NOMBRE DE REVENDICATIONS
2) DEMANDEUR: NOM ET PRÉNOM	IS OU DÉNOMINATION ET FO	RME JURIDIQUE:		N° SIRENE, LE CAS ÉCHEANT
			. 2	
	CHOAY s.a.			
3) NATIONALITE:	française			
4) ADRESSE COMPLÉTE :	48, avenue 75782 - PAR	Théophile Ga IS CEDEX 16	utier,	PAYS
5) INVENTEUR  LE DEMANDEUR EST LINVENTEUR  NON			•	
6) LE DEMANDEUR REQUIERT QUE L'ETABLES SANTANT DE L'AVIS DOCEMENTAINE SON DIFFERE	OUI	LE DEMANDEUR REQUIERT BENEFICE DU PAIEMENT ÉCI DE LA TAXE D'AVIS DOCUM	HELONNE NON	LE DEMANDEUR BENEFICIE POUR L'INVENTION CONCERNÉE, D'UNE DÉCISION NOTE DE RÉDUCTION DES TAUX DE TAXE
7) DECLARATION DE IRRIONITE	DATE DE	DÉPÔT	NUMÉRO	
		de la emande d	té résultant de la trans le Brevet déposée le 0 er 1968 modifiée et arti 9 Septembre 1979)	3(-1-1-1
8) RATTACHEMENT DU CERTIFICAT  NATURE DE LA DEMANDE PRIN ADDITIONS ANTERIEURES : 1°	NCIPALE :	54 No	3° N° N°	DATE D€ DEPÔT: 4° N°
SIGNATURE DU DEMANDEUR OU DE SON MANDATAIRE	unllf.	SIGNATURE DU PREPOSE	A LA RECEPTION	SIGNATURE APRES ENREGISTREMENT DE LA DEMANDE A L'IN P.I.

BA/321/-



Demande de Certificat d'Utilité récultant de la transformation de la demande de Brevet déposée le 01/02/82 (Article 20 de la Loi du 2 Janvier 1968 modifiée et articles et 43 du Décret du 19 Septembre 1979)

INSTITUT NATIONAL DE LA PROPRIÉTÉ INDUSTRIELLE

#### **DIVISION ADMINISTRATIVE DES BREVETS**

#### DESIGNATION DE L'INVENTEUR

(si le demandeur n'est pas l'inventeur ou l'unique inventeur)  $CHP \cdot MTB - 14-82-01$ 

Nº d'enregistrement national

8201545

Titre de l'invention:

"Nouveaux dérivés d'osides et leur préparation"

La Demanderesse CHOAY s.a. représentée par son mandataire le CABINET PLASSERAUD, 84, rue d'Amsterdam, 75009 - PARIS -

désigne (nt) en tant qu'inventeur (s) (nom, prénoms, adresse)

Jean CHOAY, 21, rue Saint Guillaume, 75007 - PARIS -

Jean-Claude JACQUINET, 1, allée André Gide, 45100 - ORLEANS - LA SOURCE -

Maurice PETITOU, 27, rue du Javelot, Appt. 201, 75645 - PARIS CEDEX 13 -

Pierre SINAY, 5, rue Jacques Monod, 45100 - ORLEANS -



Date et signature (s) du (des) demandeur (s) ou du mandataire

Olevery -

"Nouveaux dérivés d'osides et leur préparation"

L'invention a pour objet de nouveaux dérivés d'osides et leur préparation.

Ces nouveaux osides sont constitués par des disaccharides 1,4 formés de deux motifs respectivement à structure acide L-iduronique et D-glucosamine, de formule I

dans laquelle :

- 10 R<sub>1</sub> à R<sub>7</sub> représentent des groupements protecteurs, le cas échéant différents, compatibles;
  - R<sub>1</sub> représentant plus particulièrement un groupe
     benzyle, ou encore un groupe alcoyle plus spécialement CH<sub>3</sub>;
     R<sub>2</sub> un groupe benzyloxycarbonyle;
- .R<sub>3</sub> un groupe benzyle ou un atome d'hydrogène; .R<sub>4</sub> un groupe acétyle, un atome d'hydrogène ou encore un groupe benzoyle;
  - . R<sub>5</sub> un groupe acétyle ;
  - . R<sub>6</sub> un groupe benzyle ;

R<sub>7</sub> un groupe acétyle, monochloroacétyle ou de l'hydro-gène, et

. R<sub>g</sub> représente un groupe alcoyle, enparticulier, méthyle.

L'invention vise plus particulièrement les disaccharides de formule I dans lesquels :

- R<sub>1</sub>, R<sub>3</sub> et R<sub>6</sub> représentent un groupe benzyle,
- $R_4$  et  $R_5$ , un groupe acétyle.

Dans des disaccharides préférés de ce type,  $\mathbb{R}_7$  représente un groupe monochloroacétyle.

Dans d'autres disaccharides préférés de ce type, R<sub>7</sub>, représente un atome d'hydrogène. On notera que de tels disaccharides sont des produits semi-ouverts, c'est-à-dire susceptibles d'être couplés avec un autre composé, en particulier un autre oside par l'intermédiaire du groupe -OR<sub>7</sub>.

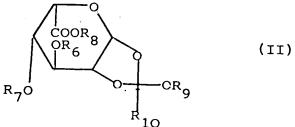


30

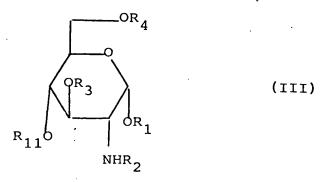
ξ

L'invention vise également un procédé de préparation de ces disaccharides.

Ce procédé comprend la réaction, dans des conditions permettant leur couplage, d'un monosaccharide à structure acide L-iduronique, de formule II



avec un monosaccharide à structure D-glucosamine, de formule III:



Dans ces formules :

- $^{\rm R}_{\rm 1}$  à  $^{\rm R}_{\rm 4}$  et  $^{\rm R}_{\rm 6}$  à  $^{\rm R}_{\rm 8}$  présentent les significations données ci-dessus,
- $R_9$  représente un groupe alcoyle, en particulier, méthyle ou tertio-butyle
- R<sub>10</sub> un groupe alcoyle, en particulier méthyle et - R<sub>11</sub> un atome d'hydrogène, R<sub>11</sub> et R<sub>4</sub> pouvant former ensemble un groupe benzylidène. Le monosaccharide III, à structure D-glucosamine est

Le monosaccharide III, à structure D-glucosamine est un oside dont les différents groupes -OH sont sélectivement protégés.

Le monosaccharide II à structure acide Liduronique correspond avantageusement à un motif ouvert,
c'est-à-dire permettant, par la nature de ses groupements
en positions 1 et 4 l'établissement de liaisons avec
d'autres c mposés, en particulier d'autres osides.

Pour l'élaboration d'un tel motif ouvert, on prépare un dérivé convenablement protégé de l'acide L-iduronique substitué sur les positions 1,2,3 et 4



10

20

par des groupements protecteurs différents et compatibles.

L'utilisation de ce motif pour la synthèse d'oligosaccharides comportant des motifs constitutifs des chaînes d'héparine impose la présence en C-2 (c'est-à-dire sur le carbone en position 2) d'un

groupement acétyle (position qui sera sulfatée) et en C-3 d'un groupement benzyle (position qui sera hydroxy-lée).

De plus, le substituant en C-4 doit pouvoir être éliminé sélectivement (afin de libérer l'hydroxyle qui sera ultérieurement glycosylé) et le carbone anomère doit être activé en vue de la glycosylation avec l'hydroxyle en C-4 du monosaccharide de formule III.

L'orthoester répondant à la formule II ci-dessus dans laquelle R<sub>9</sub> représente un groupe tertiobutyle, R un groupe méthyle, R<sub>6</sub> un groupe benzyle, R<sub>7</sub> un groupe monochloroacétyle et R<sub>8</sub> un groupe méthyle est tout spécialement préféré à cet égard.

Cet orthoester peut être obtenu à partir cristallin 7 dont la per-O-acétylation d'un triol permet de figer majoritairement la conformation sous forme pyrannique. Le blocage des C-1 et C-2 par une fonction orthoester (tert-butoxyéthylidène de préférence) permet d'obtenir une forme activée, qui, après glycosylation va conduire à un glycoside 2-0-acétylé. L'échange du groupement acétate en C-4 contre un groupement chloroacétate (que l'on peut enlever sélectivement) est ensuite réalisé via l'alcool 13. La glycosylation des alcools 4 et 6 par l'orthoester 14 conduit exclusivement aux disaccharides (1 -- ) 4. La O-déchloroacétylation sélective de 20 conduit au dérivé semi-ouvert 21, spécialement avantageux pour les synthèses osidiques envisagées.

NO STATE OF THE PROPERTY OF TH

30

5

10

15

20

L'invention vise également en tant que produits nouveaux les divers oligosaccharides obtenus au cours du procédé de l'invention.

Les composés de l'invention présentent notamment un grand intérêt en tant qu'intermédiaires en synthèse osidique, plus spécialement pour la synthèse d'oligosaccharides constitutifs de l'héparine ou de l'héparan sulfate.

Ils permettent ainsi d'obtenir par voie de synthèse des oligosaccharides à activité anti-Xa (Yin-Wessler) supérieure à celle de l'héparine et à activité USP, pratiquement négligeable. Les tests Yin-Wessler et USP sont rappelés notamment dans la demande de brevet FR 78 31357 du 6 novembre 1978 au nom de la Demanderesse.

Les principales étapes et les produits intermédiaires obtenus, qui font donc également partie de l'invention - sont illustrés dans les figures 1 à 6. Les formules chimiques des composés de départ, des composés intermédiaires successivement obtenus et des composés finaux, données dans ces figures portent des références numériques, également utilisées pour désigner les mêmes produits dans la description.

Les abréviations utilisées dans ces formules ont les significations suivantes : Ac : groupe acétyle ; Me : méthyle ; B : benzyle ; Bz : benzoyle ; MAC : monochloroacétyle ; Ph-CH : benzylidène et t-Bu : tertiobutyle.

15

5





EXEMPLE 1 : Préparation des composés 2,3,4 et 6 à structure D-glucosamine.

Composé 2 : Méthyl 3-O-benzyl-4,6-O-benzylidène-2-benzyloxycarbonylamino-2-désoxy- ≪-D-glucopyranoside.

Une solution de composé 1\*(415 mg, 1mM,) dans le N,N-diméthylformamide anhydre (10 ml) est agitée à la température ambiante à l'abri de l'humidité pendant 5 h en présence de baryte anhydre (613 mg), d'hydroxyde de barium octahydraté (158 mg) et de bromure de benzyle (0,15 ml). Le mélange réactionnel est alors dilué avec du chloroforme (50 ml), la phase organique est lavée avec de l'acide acétique à 50% glacé, avec de l'eau, séchée (sulfate de sodium), filtrée et évaporée. Le résidu solide est recristallisé dans l'éthanol pour donner 2, (461 mg, 91%); P.F: 202-203°C; [A] = +46°(c:1,chloroforme). préparé selon ZU YONG KYI,Sci.Sinica(Peking),5(1956)461-467,CA 5 (1958)3694.)

\*(préparé selon ZU YONG KYI,Sci.Sinica(Peking),5(1956)461-467,CA 52 (1958)3694.)
Composé 3: Méthyl-3-O-benzyl-2-benzyloxycarbonylamino-2-désoxy-</br>

Une suspension du composé 2 (300 mg) dans de l'acide acétique à 60% (10 ml) est agitée à 100°C pendant 30 mn.La solution est alors refroidie, évaporée à sec, évaporée avec de l'eau (4x10 ml), le résidu solide est séché sous vide et recristallisé dans le 2-propanol pour donner 3 (220 mg, 89%), P.F: 151-152°C, \( \infty \infty\_D = +94° \) (c: 1, méthanol)

Composé 4: Méthyl 6-O-benzoyl-3-O-benzyl-2-benzyloxycarbo-carbonylamino-2-désoxy-\( \infty -D-glucopyranoside \).



35

5

10

15

20

25

Une solution du composé 3 (835 mg, 2mM) dans un mélange de pyridine anhydre (5ml) et de dichlorométhane (12ml) est agitée à la température ambiante à l'abri de l'humidité en présence de cyanure de benzoyle (400mg, 3mM) pendant 5 h.

L'excès de réactif est alors détruit par addition de méthanol (5ml) et agitation pendant 30 mn. Le mélange réactionnel est évaporé à sec, évaporé avec du toluène et séché sous vide. Le résidu solide est recristallisé dans un mélange acétate d'éthyle-hexane pour donner 4 (935 mg, 90%) P.F.: 154-155°C,  $\angle \propto \mathcal{I}_D = + 74$ ° (c: 1, chloroforme).

Composé 6: Benzyl 6-0-acétyl-3-0-benzyl-2-benzyloxycarbonyl-amino-2-désoxy- $\propto$ -D-glucopyranoside.

Une suspension du composé 5 (987mg ,2mM, ce composé est préparé selon P.C. WYSS and J. KISS, Helv. Chim. Acta, 58 (1975) 1833-1847) dans le 1,2-dichloréthane anhydre (15ml) est agitée à reflux pendant 30 h en présence de N-acétyl-imidazole (2,5mM, fraîchement préparé). Après refroidissement et dilution avec du chloroforme (50 ml), la phase organique est lavée avec une solution glacée d'acide chlorhydrique M, avec de l'eau, avec une solution aqueuse saturée d'hydrogénocarbonate de sodium, avec de l'eau, séchée (sulfate de sodium), filtrée et évaporée. Le résidu est chromatographié sur une colonne de gel de silice (50 g). L'élution par le mélange dichlorométhane : acétone (15 : 1, v/v) donne 6 sous forme d'un sirop cristallisant dans un mélange acétate d'éthyle-hexane (759 mg, 71%), PF : 114-115°C;  $(\hat{a})_{D}$ =+ 88° ( $\underline{c}$  : 1, chloroforme).

EXEMPLE 2: Préparation des composés 8 et 9, 10, 11,12, 13 et 14, à structure acide L-iduronique.

Composés 8 et 9 : 1,2,4-tri-O-acétyl-3-O-benzyl- $\alpha$ ,  $\beta$ -L-méthyl idopyranuronate

Une solution du composé 7 (3g, préparé selon demande de brevet FR No 82 00621, au nom de la Demanderesse) dans un mélange de pyridine anhydre (20 ml) et d'anhydride acétique (10 ml) est agitée à 0°C, à l'abri de l'humidité, pendant 5 h. Le mélange réactionnel est évaporé à sec, évaporé avec du toluène (4x20ml), et séché sous vide. Le résidu est chromatographié sur une colonne de gel de silice (150g). L'élution par le mélange toluène : acétate d'éthyle (4 : 1 v/v) donne, par ordre d'élution :

- une fraction de tête composée de dérivés furanniques,
- le composé 9 (anomère  $\beta$ ), cristallisant dans un mélange éther-hexane, (2,688 g, 63%), P.F.: 112-113°C,  $\langle A \rangle_D$  =+9° (c: 1, chloroforme) R.M.N. (CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$ :6,08 (d, 1H, H-1,  $J_{1.2}$ : 1,5 Hz).



35

5

10

15

Les anomères  $x \in \frac{8}{8}$  et  $\frac{9}{9}$  ne sont pas séparés lorsqu'on procède à la succession des synthèses décrites. Leur mélange est utilisé directement sous forme de sirop pour les réactions ultérieures.

Composé 10 : Bromure de 2,4-di-O-acétyl-3-O-benzyl-q-L-méthyl idopyranuronyle.

Un mélange d'acétates 8 et 9 (212 mg, 0,5mM) est dissous dans du dichlorométhane anhydre (5ml) et de l'acétate d'éthyle anhydre (0,5ml). Du tétrabromure de titane (250 mg, 0,7mM) est ajouté en une seule fois, et le mélange réactionnel est agité 24 h à la température ambiante à l'abri de l'humidité. Après refroidissement à 0°C et dilution avec du dichlorométhane, la phase organique est lavée avec de l'eau glacée (3 fois), séchée (sulfate de sodium), filtrée et évaporée pour donner 10 sous forme d'un sirop légèrement coloré (217 mg, 96%), R.M.N.(CDCl<sub>3</sub>): 5: 6,41 (s,1H,H-1). Ce composé, très instable est immédiatement engagé dans les réactions suivantes.

Composé 11 : 4-O-acétyl-3-O-benzyl-1,2-O-méthoxyéthylidène-β-L-méthyl idopyranuronate

Une solution du bromure 10 (fraîchement préparé à partir de 0,425 g, 1mM, de mélange d'acétates 8 et 9) dans du dichlorométhane anhydre (10ml) est agitée à la température ambiante sous atmosphère d'argon sec. De la sym-collidine (0,66ml, 5 mM) et du méthanol anhydre (0,40ml, 10mM) sont successivement ajoutés, et le mélange réactionnel est agité 20 h dans ces conditions. Après dilution avec du dichlorométhane (50ml), la phase organique est lavée avec une solution saturée aqueuse d'hydrogénocarbonate de sodium, avec de l'eau, séchée (sulfate de sodium), filtrée et évaporée. Le résidu est chromatographié sur une colonne de gel de silice (20g). L'élution par le mélange hexane : acétate d'éthyle (3:2 v/v, contenant 0,5% de triéthylamine) donne 11 sous forme d'un sirop pur (302mg,76% à partir de 8 et 9),  $\left[ \text{d} J_{\text{D}} = -21^{\circ} \left( \underline{\text{c}} : 1, \text{ chloroforme} \right), \text{R.M.N.} \left( \text{CDCl}_{3} \right) : 6 :$ 5,52 (d,1H, H-1,  $J_{1,2}$ : 3Hz).

25

5

10

15

Composé 12 : 4-0-acétyl-3-0-benzyl-1,2-0-tert-butoxyéthylidène-  $\beta$ -L-méthyl idopyranuronate.

Une solution de bromure 10 (fraîchement préparé à partir de 2,122 g, 5mM, de mélange d'acétates 8 et 9) dans du dichlorométhane anhydre (20ml) est agitée à la température ambiante sous atmosphère d'argon sec. De la sym-collidine (2,65 ml,20mM) et du tert-butanol anhydre (3ml,30mM) sont successivement ajoutés, et le mélange réactionnel est agité 15 h dans ces conditions. Après traitement identique à celui décrit pour le composé 11, le résidu est chromatographié sur une colonne de gel de silice (120g). L'élution par le mélange hexane: acétate d'éthyle (2:1, v/v, contenant 0,5% de triéthylamine) donne 12 sous forme d'un sirop pur (1,542g,70% à partir de 8 et 9),  $\angle x \angle z_D = -23^\circ$  (c : 1, chloroforme), R.M.N. (CDCl 3) :  $\delta$ : 5,48 (d,1H,H-1,J<sub>1,2</sub>: 2,5 Hz).

Composé 13: 3-0-benzyl-1,2-0-tert-butoxyéthylidène-β-L-méthyl idopyranuronate.

Une solution de l'orthoester 12 (484mg, 1,1mM) dans le méthanol anhydre (15ml) est refroidie à -20°C sous agitation et atmosphère d'argon sec. Du carbonate de potassium anhydre (60 mg) est ajouté, et le mélange réactionnel est agité 5h dans ces conditions. Les solides sont essorés, le filtrat est évaporé et le résidu est repris dans du chloroforme (50ml). La phase organique est lavée avec de l'eau glacée (3 fois) séchée (sulfate de sodium), filtrée et évaporée. Le résidu est chromatographié rapidement sur une colonne de gel de silice (25g). L'élution par le mélange hexane :acétate d'éthyle (2:1,v/v,contenant 0,5% de triéthylamine), donne, par ordre d'élution :

- le composé insaturé  $\underline{15}$  (31mg,7%) sirop,  $\boxed{\mathcal{O}}_{D}$ =+103° ( $\underline{c}$ : 1, chloroforme), R.M.N. (CDCl<sub>3</sub>):  $\underline{\delta}$ : 6,27 (d.ded., 1H, H-4, J<sub>3</sub>, 4:5Hz, J<sub>2</sub>, 4:1Hz), 5,67 (d, 1H, H-1, J<sub>1</sub>, 2:4 Hz).

- une fraction principale (271mg,62%), qui est cristallisée dans un mélange éther-hexane pour donner  $\underline{13}$  (123mg, 28%), P.F. : 68-69°C;  $\angle \alpha I_D = -19^\circ$  ( $\underline{c}$  : 1, chloroforme),

SE LA PROPERTIES

30

35

5

10

15

R.M.N.  $(CDCl_3)$ :  $\delta$ : 5,41 (d, 1H, H-1,  $J_{1,2}$ : 2Hz), 2,85 (d, 1H, CH-4, J: 12Hz, échangé avec  $D_2O$ ).

Au cours de la chromatographie sur silice, et lors des essais de cristallisation de 13, un composé nouveau de Rf légèrement supérieur à celui de 13 apparaît. Une chromatographie sur gel de silice des eaux-mères de cristallisation de 13 permet d'isoler quelques fractions pures de ce nouveau composé 16 (41 mg, 11%), sirop,  $\mathcal{A} \mathcal{I}_D = +21^\circ$  (c: 1, chloroforme), R.M.N.(CDCl3): 5: 5,83 (d, 1H, H-1,  $\mathcal{I}_{1.2}$ : 4,5Hz).

Dans le cadre de la succession des synthèses envisagées selon l'invention, afin d'éviter la formation de <u>16</u>, le sirop brut de <u>12</u> n'est pas chromatographié, mais utilisé immédiatement pour la réaction suivante.

Une solution de l'orthoester 12 (220mg),0,5mM) dans le

Composé 14: 3-0-benzyl-4-0-chloroacétyl-1,2-0-tert-buto-xyéthylidène- $\beta$ -L-méthyl idopyranuronate. (à partir de 12).

méthanol anhydre (10ml) est refroidie à -20°C sous agitation et atmosphère d'argon sec. Du carbonate de potassium anhydre (40mg) est ajouté et le mélange réactionnel est agité pendant 5 h dans ces conditions. Les solides sont essorés, le filtrat est évaporé et le résidu est repris dans du chloroforme (50ml). La phase organique est lavée rapidement avec de l'eau glacée (3 fois), séchée (sulfate de sodium), filtrée et évaporée. Le résidu est immédiatement dissous dans de la pyridine anhydre (4ml) et du dichlorométhane anhydre (2ml). Après refroidissement à -20°C sous atomosphère d'argon sec, une solution de chlorure de chloroacétyle (0,1ml, 1,25mM, fraichement distillé) dans le dichlorométhane anhydre (1ml) est ajoutée goutte à goutte. Le mélange réactionnel est agité dans ces conditions pendant 30 mn, puis versé dans un mélange eau-glace (100ml). Après agitation pendant 15 mn, le mélange est extrait avec du chloroforme (3x20ml). Les phases organiques sont lavées avec de l'eau glacée, avec une solution aqueuse à 2% d'hydrogénocarbonate de sodium, avec de l'eau,

25 NEOUS NEO

30

5

10

15

séchées (sulfate de sodium), filtréeset évaporées. Le résidu est chromatographié rapidement sur une colonne de gel de silice (12g). L'élution par le mélange hexane: acétate d'éthyle (5:2, v/v, contenant 0,2% de triéthylamine) donne, par ordre d'élution:

- le composé insaturé 15 (15mg,8%),

l'orthoester <u>14</u> sirop (145mg,61% à partir de 12),  $\angle A_D = +19^{\circ}(\underline{c}: 1, \text{chloroforme}), \text{R.M.N.} (\text{CDCl}_3): \delta: 5,45 (d, 1H, H-1, J<sub>1,2</sub>: 2,5Hz), 5,24 (d.de d., 1H, H-4, J<sub>3,4</sub>: 2,5Hz, J<sub>4,5</sub>: 1,5Hz), 4,00 (s, 2H, Cl-<u>CH</u><sub>2</sub>-COO-).$ 

EXEMPLE 3: Préparation des disaccharides 17, 18 et 19.

Composé 17: Méthyl 6-O-benzoyl-3-O-benzyl-2-benzyloxycar-bonylamino-2-désoxy-4-O-(2,4-di-O-acétyl-3-O-benzyl- <-D-méthyl idopyranuronyl)- <-D-glucopyranoside.

Une solution de l'orthoester 11 (80mg,0,2mM) et de l'alcool 4 (52mg,0,1mM) dans du chlorobenzène anhydre (8ml) est chauffée à 140°C sous agitation et léger courant d'argon sec. Après distillation lente de 6ml de solvant, une solution de perchlorate de 2,6 diméthylpyridinium (0,002mM fraichement préparé selon N.K. KOCHETKOV, A.F. BOCHKOV, T.A. SOKOLOVSKAIA et V.J. SNIATKOVA, Carbonhdr. Res., 16 (1971) 17-27, dans le chlorobenzène (2ml) est ajoutée goutte à goutte en 15 mn. avec distillation simultanée de solvant (2 ml). Le mélange réactionnel est alors agité pendant 1 h, dans ces conditions, avec addition de solvant frais (10ml) et distillation simultanée de telle sorte que le volume réactionnel reste constant et égal à 2 ml. Après refroidissement et dilution avec du chloroforme, la phase organique est lavée avec une solution saturée d'hydrogénocarbonate de sodium, avec de l'eau, séchée (sulfate de sodium), filtrée et évaporée. Le résidu est chromatographié sur une colonne de gel de silice (15g). L'élution par le mélange hexane : acétate d'éthyle (4:3, v/v) donne, par ordre d'élution :

- le produit de départ 4, (20mg, 38%),
- une fraction homogène en chromatographie sur couche



5

10

15

20

30

mince (54mg). Le spectre de R.M.N. de cette fraction montre la présence de plusieurs signaux <u>O</u>-méthyl ( $\delta$ :3,35-3,50) dus aux méthyl glycosides provenant du réarrangement de l'orthoester <u>11</u>. Cette fraction est cristallisée dans un mélange éthanol-eau, et recristallisée dans un mélange acétate d'éthyle-hexane pour donner <u>17</u> (44 mg,50%), P.F.: 120-121°C,  $\mathcal{L} \subset \mathcal{L}_D = +17$ ° (c: 1, chloroforme), R.M.N. (CDCl<sub>3</sub>): conforme à la structure attendue.

Ecomposé 18: Méthyl 6-O-benzoyl-3-O-benzyl-2-benzyloxycar-bonylamino-2-désoxy-4-O-(2-O-acétyl-3-O-benzyl-4-O-chloroacétyl-\(\sigma\)-méthyl idopyranuronyl)-\(\sigma\)
D-glucopyranoside.

Une solution de l'orthoester 14 (120mg,0,25mM) et de l'alcool 4 (66mg, 0,125mM) dans du chlorobenzène anhydre (8ml) est chauffée à 140°C sous agitation et léger courant d'argon sec. Après distillation lente de 6ml de solvant, une solution de perchlorate de 2,6-diméthylpyridinium (0,0025mM) dans du chlorobenzène est ajoutée goutte à goutte en 15mn, avec distillation simultanée de solvant (2ml). Le mélange réactionnel est agité pendant 1 h puis traité dans les conditions décrites pour la préparation de 17. Le résidu est chromatographié sur une colonne de gel de silice (15g). L'élution par le mélange hexane :acétate d'éthyle (7 : 4, v/v) donne, par ordre d'élution :

- le produit de départ 4, (40 mg, 60%),

- le disaccharide 18, cristallisé dans un mélange éther-hexane, (36 mg, 30%), PF : 143-144°C,  $\angle \alpha / :_D = +$  ( $\underline{c}$  : 1, chloroforme), R.M.N. (CDCl<sub>3</sub>) : conforme à la structure attendue.

Composé 19 : O-déchloroacétylation et acétylation du disaccharide 18.

Un mélange du disaccharide 18 (12mg) et de thiourée (5mg) dans de la pyridine (1,2ml) et de l'éthanol absolu (0,3ml) est agité à 100°C pendant 30 mn. Après refroidissement, le mélange réactionnel est évaporé à sec et le résidu est repris par un mélange eau-chloroforme (1:1, v/v, 20 ml). La phase organique est lavée avec de l'eau, séchée (sulfate de sodium), filtrée et évaporée. Le résidu est lavé sur une colonne de gel de silice (1g).

25

35

20

L'élution par le mélange acétate d'éthyle : hexane (1 : 1, v/v) donne le disaccharide 19 (8mg) sous forme d'un sirop pur qui n'a pas été analysé, mais immédiatement acétylé (pyridine : anhydride acétique, 2 : 1, v/v, 1,5ml). Après 15 h à la température ambiante, le mélange réactionnel est évaporé à sec et le résidu est appliqué sur une colonne de gel de silice (0,5g). L'élution par le mélange acétate d'éthyle : hexane (1 :1,v/v) donne le disaccharide 17 (7mg), cristallisé dans un mélange éther-hexane, PF : 120-120,5°C, P.F. de mélange avec 17 : 120-121°C.

EXEMPLE 4 : Préparation des disaccharides 20 et 21.

Composé 20: Benzyl 6-O-acétyl-3-O-benzyl-2-benzyloxy-carbonylamino-2-désoxy-4-O (2-O-acétyl-3-O-benzyl-4-O-chloroacétyl-4-L-méthyl idopyranuronyl)-4-D-glucopyranoside.

Une solution de l'orthoester 14 (284mg, 0,6mM) et de l'alcool 6 (214mg, 0,4mM) dans du chlorobenzène anhydre (12ml) est chauffée à 140°C sous agitation et léger courant d'argon sec. Après distillation lente de 10ml de solvant, une solution de perchlorate de 2,6-diméthyl-pyridinium (0,006mM, fraîchement préparé) dans du chlorobenzène (4ml) est ajoutée goutte à goutte en 30 mn. avec distillation simultanée de solvant (4ml). Le mélange réactionnel est agité 1 h, puis traité dans les conditions décrites pour la préparation de 17. Le résidu est chromatographié sur une colonne de gel de silice (40g). L'élution par le mélange hexane : acétate d'éthyle (4:3, v/v) donne, par ordre d'élution :

- le produit de départ 6, (120mg,56%)
- le disaccharide 20, cristallisé dans un mélange éther-hexane (112mg, 30%, PF : 144-145°C,  $\angle \angle J_D$ =+35° ( $\underline{c}$  : 1, chloroforme), R.M.N. (CDC. $\underline{l}_3$ ) : conforme à la structure attendue.
- Composé 21: Benzyl 6-O-acétyl-3-O-benzyl-2-benzyloxycar-bonylamino-2-désoxy-4-O-(2-O-acétyl-3-O-benzyl- <-d-benzyl- <-d-méthyl idopyranuronyl)-</d>

Un mélange du disaccharide 20 (56mg,0,06mM) et de thiourée (7mg, 0,1mM) dans de la pyridine (2,5ml) et



25

35

5

10

15

de l'éthanol absolu (0,5ml) est agité à 100°C pendant 30 mn. Après refroidissement et évaporation à sec, le résidu est repris par un mélange eau-chloroforme (1:1, v/v 40 ml). La phase organique est lavée avec de l'eau, séchée (sulfate de sodium), filtrée et évaporée. Le résidu est chromatographié sur une colonne de gel de silice (2g). L'élution par le mélange acétate d'éthyle: hexane (2:1, v/v) donne le disaccharide 21, cristallisé dans l'éther (46mg, 30%), P.F.: 146-147°C  $\sqrt[2]{2}$  = +44° (c:1, chloroforme), R.M.N.(CDCl<sub>3</sub>): conforme à la structure attendue.



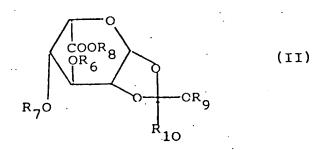
#### REVENDICATIONS

1. Nouveaux dérivés d'osides caractérisés en ce qu'il s'agit de disaccharides (1----), 4 formés de deux monosaccharides respectivement à structure acide L-iduronique et D-glucosamine, de formule I:

dans laquelle :

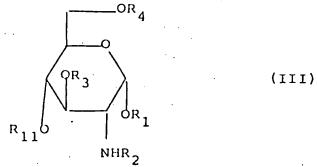
- $R_1$  à  $R_7$  représentent des groupements protecteurs, le cas échéant différents, compatibles ;
- R<sub>1</sub> représentant plus particulièrement un groupe benzyle, ou encore un groupe alcoyle plus spécialement-CH<sub>3</sub>;
   R<sub>2</sub> un groupe benzyloxycarbonyle;
  - .R<sub>3</sub> un groupe benzyle ou un atome d'hydrogène;
    .R<sub>4</sub> un groupe acétyle, un atome d'hydrogène ou encore un groupe benzoyle;
    - .R<sub>5</sub> un groupe acétyle ;
    - .R<sub>6</sub> un groupe benzyle ;
  - .  $R_7$  un groupe acétyle, monochloroacétyle ou de l'hydrogène, et
    - . Rg représente un groupe alcoyle, enparticulier, méthyle.
  - 2. Procédé de préparation d'osides selon la revendication 1, caractérisé en ce qu'il comprend la réaction, dans des conditions permettant leur couplage, d'un monosaccharide à structure acide L-iduronique, de formule







avec un monosaccharide à structure D-glucosamine, de formule III :



dans lesquelles :

- $R_1$  à  $R_4$  et  $R_6$  à  $R_8$  présentent les significations données ci-dessus,
- $-R_9$  représente un groupe alcoyle, en particulier, méthyle ou tertio-butyle et
- R<sub>10</sub> un groupe alcoyle, en particulier méthyle et
- $^{\rm -R}_{11}$  un atome d'hydrogène,  $\rm R^{\rm -}_{11}$  et  $\rm R^{\rm -}_4$  pouvant former ensemble un groupe benzylidène.



## PLANCHE I Figure 1

: composé 5

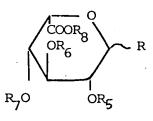
: composé 6

#### Figure 2

 $R_{11} = R_4 = H$ 

 $R_{11} = H ; R_4 = Ac$ 

et





$$R_6 = B \text{ et } R_8 = Me$$
 $R = OH ; R_5 = R_7 = H$  : composé  $\frac{7}{2}$ 
 $R = OAc(\alpha); R_5 = R_7 = Ac$  : composé  $\frac{8}{2}$ 
 $R = OAc(\beta); R_5 = R_7 = Ac$  : composé  $\frac{9}{2}$ 
 $R = Br(\alpha); R_5 = R_7 = Ac$  : composé  $\frac{10}{2}$ 

# PLANCHE II Figure 3

$$COOR_8$$
  $OOR_9$   $OOR_9$   $OOR_9$ 

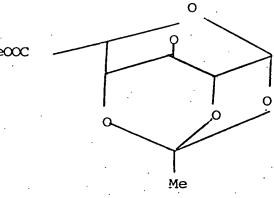
$$R_{1O} = Me ; R_6 = B ; R_8 = Me$$
 avec  $R_9 = Me ; R_7 = Ac$  : composé 11  $R_9 = tBu ; R_7 = Ac$  : composé 12  $R_9 = tBu ; R_7 = H$  : composé 13  $R_9 = tBu ; R_7 = MCA$  : composé 14

Figure 4

# composé <u>15</u>



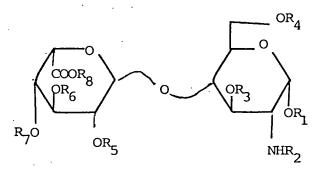
# Figure 5



composé 16

#### PLANCHE III

### Figure 6



$$R_2 = -\text{CO-OB}$$
;  $R_3$  et  $R_6 = B$ ;  $R_5 = \text{Ac}$ ;  $R_8 = \text{Me}$  avec a)  $R_1 = \text{Me}$ ;  $R_4 = B_2$  : composé  $\frac{17}{8}$   $R_7 = \text{MCA}$  : composé  $\frac{18}{8}$  composé  $\frac{19}{8}$  ou b)  $R_1 = B$ ;  $R_4 = \text{Ac}$  : composé  $\frac{19}{8}$  avec  $R_7 = \text{MCA}$  : composé  $\frac{20}{8}$  : composé  $\frac{21}{8}$ 

